

554254

(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局



(43) 国際公開日
2004 年 11 月 11 日 (11.11.2004)

PCT

(10) 国際公開番号
WO 2004/096812 A1

(51) 国際特許分類⁷: C07D 487/14, A61K 31/519,
A61P 3/10, 9/10, 13/12, 25/00, 27/02

Satoshi). 高崎 浩太郎 (TAKASAKI, Kotaro). 日下 英
昭 (KUSAKA, Hideaki).

(21) 国際出願番号: PCT/JP2004/005890

(81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が
可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR,
BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM,
DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU,
ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS,
LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA,
NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE,
SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US,
UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(22) 国際出願日: 2004 年 4 月 23 日 (23.04.2004)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:
特願2003-121287 2003 年 4 月 25 日 (25.04.2003) JP

(84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護が
可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL,
SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG,
KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY,
CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC,
NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG,
CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 協和
醗酵工業株式会社 (KYOWA HAKKO KOGYO CO.,
LTD.) [JP/JP]; 〒1008185 東京都千代田区大手町一丁
目 6 番 1 号 Tokyo (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 中島 高雄 (NAKA-
JIMA, Takao). 上野 公久 (UENO, Kimihisa). 野本 裕二
(NOMOTO, Yuji). 松本 雄一 (MATSUMOTO, Yulchi).
矢野 浩史 (YANO, Hiroshi). 中西 聡 (NAKANISHI,

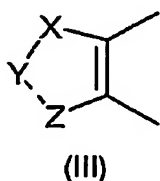
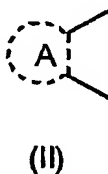
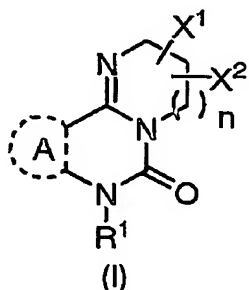
添付公開書類:

— 国際調査報告書

2 文字コード及び他の略語については、定期発行される
各 PCT ガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語
のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: FUSED PYRIMIDINE DERIVATIVE

(54) 発明の名称: 縮合ピリミジン誘導体



(57) Abstract: A fused pyrimidine derivative represented by
the formula (I): [wherein R¹ represents hydrogen, lower alkyl,
etc.; n is an integer of 0 to 3; X¹ and X² are the same or different
and each represents hydrogen, lower alkyl, etc.; and the formula
(II) represents, e.g., the formula (III): wherein X...Y...Z repre-
sents R²C=CR³-NR⁴ (wherein R², R³, and R⁴ are the same or
different and each represents hydrogen, lower alkyl, etc.), etc.]
or a pharmacologically acceptable salt of the derivative. The
derivative and salt have insulin secretory activity.

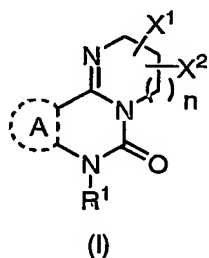
[続葉有]

WO 2004/096812 A1



(57) 要約:

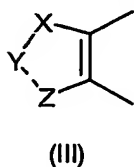
本発明により、インスリン分泌促進作用を有する、式 (I)



{式中、 R^1 は水素原子、低級アルキル等を表し、 n は 0~3 の整数を表し、 X^1 および X^2 は、同一または異なって、水素原子、低級アルキル等を表し、式 (II)



は、式 (III)



[式中、 $X \cdots Y \cdots Z$ は、 $R^2C=CR^3-NR^4$ (式中、 R^2 、 R^3 および R^4 は、同一または異なって、水素原子、低級アルキル等を表す) 等を表す] 等を表す} で表される縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩等が提供される。

明 細 書

縮合ピリミジン誘導体

技術分野

本発明は、インスリン分泌促進作用を有する縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩に関する。

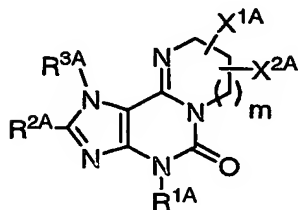
背景技術

糖尿病は、インスリンの分泌不足またはその標的細胞側の感受性低下等に基づく糖代謝を中心とした代謝異常に起因し、高血糖をきたすことが大きな特徴である。高血糖が長期間持続すると、血管障害を主要因として、網膜症、腎症、神経障害等、種々の臓器や神経に深刻な合併症が生じる。従って、糖尿病の治療では血糖値をコントロールして正常値に維持することが極めて重要であり、そのための手段が古くから研究されている。

糖尿病のうち、発症が緩徐で生命維持に必ずしもインスリン治療を必要としない病型(インスリン非依存性糖尿病：NIDDM)では、運動療法と薬物の組み合わせにより血糖値をコントロールすることができる。治療剤としては、経口血糖低下剤の一種であるインスリン分泌促進剤が臨床で広く用いられている。しかしながら、現在利用可能なインスリン分泌促進剤は、いずれも血糖値に非依存的にインスリン分泌を促進するため、用量を誤ると低血糖を引き起こしたり、あるいは十分に血糖をコントロールできないという問題があり、必ずしも満足できるものではない。血糖値に応じてインスリン分泌を促進できる血糖低下剤が提供できれば、過量による低血糖の危険性を回避でき、糖尿病患者の血糖管理に極めて有用であることが期待される。

一方、縮合ピリミジン誘導体としては、以下の式(A)で表される化合物が利尿作用、弱い抗喘息作用、抗痴呆作用、気管支拡張作用、抗アレルギー作用または抗潰瘍作用を有することが知られており[特開平 3-204880 号公報、国際公開第 98/15555 号パンフレット、ジャーナル・オブ・メディシナル・ケミストリー(J. Med. Chem.), 1992 年, 第 35 巻, p.3578 およびジャーナル・オブ・メディシナル・ケミストリー(J. Med. Chem.), 1993 年, 第 36 巻, p.2508 参照]、また、インスリン分泌作用を有することが知られている(国際公開第 00/01388 号パンフレットおよび国際公

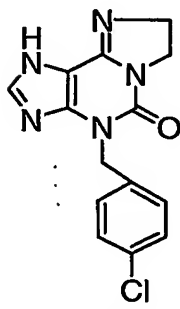
開第 01/47931 号パンフレット参照)。



(A)

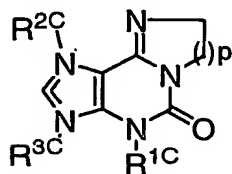
(式中、 R^{1A} は水素原子、低級アルキル、置換もしくは非置換のアラルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の芳香族複素環基を表し、 R^{2A} は水素原子、低級アルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の芳香族複素環基を表し、 R^{3A} は水素原子、低級アルキルまたは置換もしくは非置換のアラルキルを表し、 X^{1A} および X^{2A} は同一または異なって、水素原子、低級アルキル、置換もしくは非置換のアラルキルまたは置換もしくは非置換のアリールを表し、 m は0～3の整数を表す)

また、以下の化合物(B)が弱い気管支拡張作用を有することが知られている[ジャーナル・オブ・メディシナル・ケミストリー(J. Med. Chem.), 1980年, 第23巻, p.1188参照]。



(B)

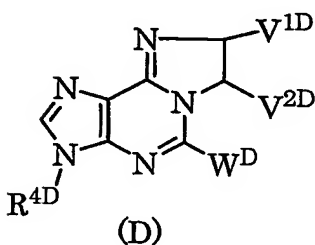
また、以下の化合物(C)がIV型ホスホジエステラーゼ阻害作用(気管支拡張作用)を示すことが知られている[ジャーナル・オブ・メディシナル・ケミストリー(J. Med. Chem.), 1997年, 第40巻, p.3248 および特開平 10-158267号参照]。



(C)

(式中、 R^{1c} 、 R^{2c} および R^{3c} は同一または異なって水素原子または低級アルキルオキシもしくはアシルで置換されていてもよい $C_1 \sim C_6$ のアルキルを表し、 p は 1~4 の整数を表す)

また、以下の化合物(D)がアデノシン拮抗作用を有することが知られている(欧州特許出願公開第 390111 号明細書参照)。



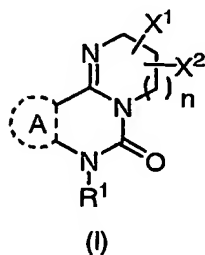
(式中、 R^{4D} は水素原子、フェニルまたは β -D-リボフラノシルを表し、 W^D は水素原子、炭素数 1~4 のアルキルまたは炭素数 1~4 のアルコキシを表し、 V^{1D} はアラルキルを表し、 V^{2D} は水素原子またはフェニルを表し、 V^{2D} がフェニルのとき、 V^{1D} は炭素数 1~6 のアルキルを表してもよい)

発明の開示

本発明の目的は、インスリン分泌促進作用を有する縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩等を提供することにある。

本発明は、以下の(1)~(17)に関する。

(1)式(I)



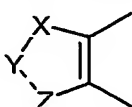
{式中、 R^1 は水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換のアラルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の芳香族複素環基を表し、 n は 0~3 の整数を表し、 X^1 および X^2 は、同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換のアラルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の芳香族複素環基を表

し、式(II)



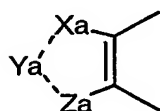
(II)

は、式(III)



(III)

[式中、 $X \cdots Y \cdots Z$ は、 $R^2C=CR^3-NR^4$ (式中、 R^2 、 R^3 および R^4 は、同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換のアラルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の芳香族複素環基を表す)、 $R^2C=N-NR^4$ (式中、 R^2 および R^4 はそれぞれ前記と同義である)、 $R^4N-CR^3=CR^2$ (式中、 R^2 、 R^3 および R^4 はそれぞれ前記と同義である) または $R^4N-N=CR^2$ (式中、 R^2 および R^4 はそれぞれ前記と同義である) を表す] または式(IV)



(IV)

[式中、 $Xa \cdots Ya \cdots Za$ は、 $R^2HC-NR^3-CHR^4$ (式中、 R^2 、 R^3 および R^4 はそれぞれ前記と同義である)、 R^2HC-NR^3-NH (式中、 R^2 および R^3 はそれぞれ前記と同義である) または $NH-NR^3-CHR^4$ (式中、 R^3 および R^4 はそれぞれ前記と同義である) を表す] を表す} で表される縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

(2) R^1 が置換もしくは非置換の低級アルキルである前記(1)記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

(3) R^3 が置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の低級アルキルである前記(1)または(2)記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

(4) X^1 が置換もしくは非置換のアラルキルであり、 X^2 が水素原子である前記(1)～(3)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

(5) 前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的

に許容される塩を有効成分として含有する医薬。

(6) 前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する糖尿病の治療剤。

(7) 前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する糖尿病合併症の予防および/または治療剤。

(8) 前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する血糖降下剤。

(9) 前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有するインスリン分泌促進剤。

(10) 糖尿病の治療剤の製造のための前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

(11) 糖尿病合併症の予防および/または治療剤の製造のための前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

(12) 血糖降下剤の製造のための前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

(13) インスリン分泌促進剤の製造のための前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

(14) 前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とする糖尿病の治療方法。

(15) 前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とする糖尿病合併症の予防および/または治療方法。

(16) 前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とする血糖値の降下方法。

(17) 前記(1)～(4)のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とするインスリン分泌の促進方法。

以下、式(I)で表される化合物を化合物(I)ということもある。他の式番号の化合物についても同様である。

式(I)の各基の定義において、低級アルキルとしては、例えば、炭素数 1~10 の直鎖状もしくは分枝状のアルキルまたは炭素数 3~12 の環状のアルキル、具体的には、メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、n-ペンチル、ネオペンチル、n-ヘキシル、n-ヘプチル、n-オクチル、n-ノニル、n-デシル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル、ノルアダマンチル、アダマンチル等があげられる。アラルキルのアルキレン部分としては、前記の直鎖または分枝状のアルキルから水素原子を一つ除いたもの等があげられる。

アリールおよびアラルキルのアリール部分としては、例えば炭素数 6~14 の単環性芳香環基または二環~五環系の縮合芳香環基、好ましくは炭素数 6~8 の単環性芳香環基または 3~8 員環が縮合した二環~五環系の縮合芳香環基があげられ、縮合芳香環基は飽和炭素環を含んでいてもよく、具体的にはフェニル、ナフチル、ペントレニル、インデニル、アントリル、フェナントリル、インダニル、インダセニル、1,2,3,4-テトラヒドロナフチル、6,7,8,9-テトラヒドロ-5H-ベンゾシクロヘプチル等があげられる。

芳香族複素環基としては、例えば窒素原子、酸素原子および硫黄原子から選ばれる少なくとも 1 個の原子を含む 5 員または 6 員の単環性芳香族複素環基、3~8 員の環が縮合した二環または三環性で窒素原子、酸素原子および硫黄原子から選ばれる少なくとも 1 個の原子を含む縮環性芳香族複素環基等があげられ、具体的にはフリル、チエニル、ピロリル、イミダゾリル、ピラゾリル、トリアゾリル、テトラゾリル、オキサゾリル、チアゾリル、ピリジル、ピラジニル、ピリミジニル、ピリダジニル、トリアジニル、インドリル、インダゾリル、ベンゾイミダゾリル、ベンゾオキサゾリル、ベンゾチアゾリル、キノリル、イソキノリル、フタラジニル、ナフチリジニル、キノキサリニル、キナゾリニル、シンノリニル、プリニル等があげられる。

置換アリール、置換芳香族複素環基および置換アラルキルにおける置換基としては、同一または異なって、置換数 1~3 の置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニル、置換もしくは非置換のアラルキル、置換もしくは非置換のアリール、ヒドロキシ、置換

もしくは非置換の低級アルコキシ、置換もしくは非置換のアラルキルオキシ、置換もしくは非置換のアリールオキシ、置換もしくは非置換のアロイル、置換もしくは非置換の低級アルコシカルボニル、置換もしくは非置換の低級アルキルチオ、置換もしくは非置換の低級アルキルスルホニル、カルボキシ、モノもしくはジ低級アルキル置換カルバモイル、置換もしくは非置換の低級アルカノイル、ハロゲン、ニトロ、アミノ、モノもしくはジ低級アルキル置換アミノ、シアノ等があげられる。ここで、低級アルケニルとしては、例えば、直鎖状または分枝状の炭素数 2~6 のアルケニル、具体的には、ビニル、アリル、1-プロペニル、メタクリル、ブテニル、クロチル、ペンテニル、ヘキセニル等があげられる。低級アルキニルとしては、例えば、直鎖状または分枝状の炭素数 2~6 のアルキニル、具体的には、エチニル、プロピニル、ブチニル、ペンチニル、ヘキシニル等があげられる。低級アルケニルおよび低級アルキニルにおける不飽和結合の個数は特に限定されないが、好ましくは 1 個である。低級アルキル、低級アルコキシ、低級アルコシカルボニル、低級アルキルチオ、低級アルキルスルホニル、低級アルカノイル、モノもしくはジ低級アルキル置換カルバモイルおよびモノもしくはジ低級アルキル置換アミノの低級アルキル部分は、前記低級アルキルと同義である。アラルキルおよびアラルキルオキシのアルキレン部分は、前記アルキレンと同義である。アラルキル、アラルキルオキシ、アリール、アリールオキシおよびアロイルのアリール部分は前記アリールと同義である。ハロゲンとしては、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素の各原子があげられる。置換低級アルキル、置換低級アルケニル、置換低級アルキニル、置換アラルキル、置換アリール、置換低級アルコキシ、置換アラルキルオキシ、置換アリールオキシ、置換アロイル、置換低級アルコシカルボニル、置換低級アルキルチオ、置換低級アルキルスルホニルおよび置換低級アルカノイルにおける置換基としては、同一または異なって置換数 1~3 のヒドロキシ、前記と同義のハロゲン、カルボキシ、スルホ、ホスホ、これらの酸性基から誘導されるエステル(低級アルキルエステル、アラルキルエステル、アリールエステル等；これらエステルの低級アルキル部分、アラルキル部分およびアリール部分はそれぞれ前記低級アルキル、アラルキルおよびアリールと同義である)等があげられる。ジ低級アルキル置換カルバモイルおよびジ低級アルキル置換アミノにおいて、それぞれカルバモイルおよびア

ミノに結合する2個の低級アルキルは同一または異なっているもよい。

置換低級アルキルの置換基としては、同一または異なって置換数1~3の、低級アルコキシ、ハロゲン、シアノ、ヒドロキシ、トリフルオロメタンスルホニルオキシ、トルエンスルホニルオキシ、低級アルコキシカルボニル、カルボキシ、低級アルキルスルホニルオキシ、置換もしくは非置換の複素環基、 $-NR^5R^6$ (式中、 R^5 および R^6 は同一または異なって水素原子、低級アルキル、アリールまたはアラルキルを表すか、 R^5 と R^6 が隣接する窒素原子と一緒になって複素環基を形成する)等があげられる。複素環基としては、芳香族複素環基および脂環式複素環基があげられ、芳香族複素環基は前記と同義であり、脂環式複素環基としては、例えば窒素原子、酸素原子および硫黄原子から選ばれる少なくとも1個の原子を含む5員または6員の単環性脂環式複素環基、3~8員の環が縮合した二環または三環性で窒素原子、酸素原子および硫黄原子から選ばれる少なくとも1個の原子を含む縮環性脂環式複素環基等があげられ、具体的にはピロリジニル、2,5-ジオキソピロリジニル、チアゾリジニル、オキサゾリジニル、ピペリジニル、ピペラジニル、ホモピペラジニル、モルホリニル、チオモルホリニル、テトラヒドロピラニル、テトラヒドロチオピラニル、テトラヒドロフリル、テトラヒドロキノリル、テトラヒドロイソキノリル、テトラヒドロキノキサリニル、オクタヒドロキノリル、ジヒドロインドリル、1,3-ジオキソイソインドリニル等があげられる。隣接する窒素原子と一緒になって形成される複素環基としては、例えば、ピロリジニル、チアゾリジニル、オキサゾリジニル、ピペリジノ、ホモピペリジノ、ピペラジニル、ホモピペラジニル、モルホリノ、チオモルホリノ、テトラヒドロキノリル、テトラヒドロイソキノリル、オクタヒドロキノリル、ベンゾイミダゾリル、インダゾリル、インドリル、イソインドリル、ブリニル、ジヒドロインドリル、ピロリル、ピラゾリル、トリアゾリル、テトラゾリル、イミダゾリル等があげられる。低級アルコキシ、低級アルコキシカルボニル、低級アルキルスルホニルオキシおよび低級アルキルの低級アルキル部分は、前記低級アルキルと同義である。アリールおよびアラルキルのアリール部分は前記アリールと同義である。アラルキルのアルキレン部分は前記アルキレンと同義である。ハロゲンは、前記と同義である。置換複素環基における置換基は、前記置換芳香族複素環基における置換基と同義である。

なお、式(I)において、 X^1 または X^2 の置換位置は特に限定されることはなく、それぞれ環上の任意の位置に置換可能である。また、 X^1 または X^2 が水素原子以外の置換基である場合、それらが結合する炭素原子の立体配置はSまたはRのいずれでもよい。 n は0~1であることが好ましく、0であることがより好ましい。

化合物(I)の薬理学的に許容される塩には、酸付加塩、金属塩、アンモニウム塩、有機アミン付加塩、アミノ酸付加塩等が包含される。薬理学的に許容される酸付加塩としては、例えば、塩酸塩、硫酸塩、リン酸塩等の無機酸塩、酢酸塩、マレイン酸塩、フマル酸塩、酒石酸塩、クエン酸塩等の有機酸塩をあげられ、薬理学的に許容される金属塩としては、例えば、ナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩、マグネシウム塩、カルシウム塩等のアルカリ土類金属塩、アルミニウム塩、亜鉛塩等をあげられ、薬理学的に許容される有機アミン付加塩としては、例えば、モルホリン、ピペリジン等の付加塩をあげられ、薬理学的に許容されるアミノ酸付加塩としては、例えば、リジン、グリシン、フェニルアラニン等の付加塩をあげられる。

化合物(I)またはその薬理学的に許容される塩は、水和物または溶媒和物の形で存在することもあるが、これら付加物も本発明に包含される。溶媒和物を形成する溶媒の種類は薬理学的に許容されるものであれば特に限定されないが、例えば、エタノール、アセトン等を用いることができる。化合物(I)は1または2個以上の不斉炭素有する場合があるが、純粋な形態の光学異性体もしくはジアステレオ異性体、これら異性体の任意の割合の混合物、またはラセミ体等、いずれも本発明に包含される。また、化合物(I)が二重結合を含む場合には、その配置はZまたはEのいずれであってもよく、化合物(I)に互変異性体が存在しうる場合には、いずれの互変異性体であってもよく、すべての可能な異性体およびそれらの任意の割合の混合物が本発明に包含される。

次に化合物(I)の製造方法について説明する。

化合物(I)の製造は、公知の方法に準じて行うことができる[特開平 3-204880 号公報、国際公開第 98/15555 号パンフレット、ジャーナル・オブ・メディシナル・ケミストリー(J. Med. Chem.), 1992 年, 第 35 巻, p. 3578、ジャーナル・オブ・メディシナル・ケミストリー(J. Med. Chem.), 1993 年, 第 36 巻, p. 2508、ジャーナル・オブ・ヘテロサイクリック・ケミストリー(J. Heterocyclic Chem.), 1993 年, 第 30

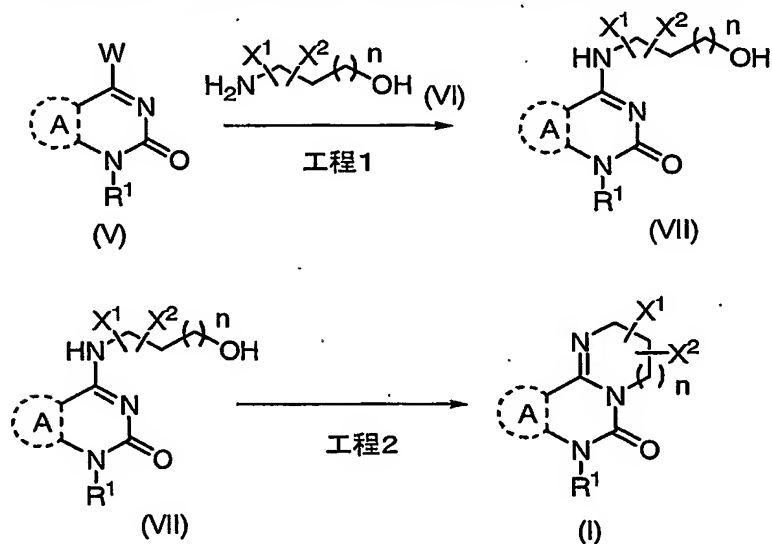
巻, p. 241 等]。

前記の文献に開示された方法もしくは本明細書に具体的に示された製造方法に従って、または試薬および反応原料を適宜変更し、必要に応じてそれらの方法に適宜の修飾ないし改変を加えることにより、当業者は化合物(I)をいずれも製造できる。

なお、以下に示した製造方法において、定義した基が反応条件下で変化するか、または方法を実施するのに不適切な場合、有機合成化学で常用される方法、例えば官能基の保護、脱保護等の手段[例えば、グリーン(T. W. Greene)著, プロテクティブ・グループス・イン・オーガニック・シンセシス(Protective Groups in Organic Synthesis), ジョン・ワイリー・アンド・サンズ・インコーポレイテッド(John Wiley & Sons, Inc.), 1981 年等参照]を用いることにより容易に製造を実施することができる。

製造方法 1

化合物(I)は次の反応工程に従い製造することができる。



(式中、R¹、



(II)

、X¹、X²および n はそれぞれ前記と同義であり、W は脱離基を表す)

脱離基としては、ハロゲン、メチルチオ、メタンスルホニルオキシ、トルエンス

ルホニルオキシ、トリフルオロメタンスルホニルオキシ等があげられ、ハロゲンは前記と同義である。

工程 1

化合物(VII)は、化合物(V)と 1~10 当量、好ましくは 2~5 当量の化合物(VI)とを、無溶媒でまたは適当な溶媒中、必要があれば、1~10 当量、好ましくは 1~3 当量の塩基の存在下で反応させることにより得ることができる。溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール等のアルコール類、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン類、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、ジクロロエタン、1,1,2,2-テトラクロロエタン、ジクロロベンゼン等のハロゲン化炭化水素類、ピリジン、N,N-ジメチルホルムアミド、N,N-ジメチルアセトアミド、N-メチルピロリジノン、N,N'-ジメチルイミダゾリジン-2-オン、ジメチルスルホキシド等があげられ、これらは単独でまたは混合して用いられる。塩基としては、例えば、トリエチルアミン、N,N-ジイソプロピルエチルアミン、4-ジメチルアミノピリジン等があげられる。反応は、通常、50~180°Cの間の温度で行われ、5 分間~24 時間で終了する。

原料化合物(V)は、公知の方法またはそれに準じた方法により得ることができる[ヨーロッパ特許公報 EP736569 号、ケミストリー・ファーマスーティカル・ブリテン(Chem. Pharm. Bull.),1980 年,第 28 巻,p.1636、ケミストリー・ファーマスーティカル・ブリテン(Chem. Pharm. Bull.),1972 年,第 20 巻,p.399、ジャーナル・オブ・ケミカル・ソサエティー・パーキン I(J. Chem. Soc. Parkin I),1982 年,p.277 等]。

原料化合物(VI)は、公知の方法またはそれに準じた方法により得ることができる(国際公開第 00/01388 号パンフレット、国際公開第 01/47931 号パンフレット等)。

工程 2

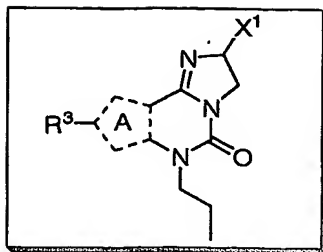
化合物(I)は化合物(VII)に、無溶媒でまたは適当な溶媒中、1 当量~大過剰、好ましくは大過剰の塩化チオニル、オキシ塩化リン等のハロゲン化剤を作用させるか、塩酸、臭化水素酸、ヨウ化水素酸、リン酸等の無機酸を作用させるか、または 1~10 当量、好ましくは 1~5 当量のトリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等の有機塩基、もしくは炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化ナトリウム等の無機塩基存在下、

1～5 当量、好ましくは 1～2 当量のベンゼンスルホニルクロリド、p-トルエンスルホニルクロリド、メタンスルホニルクロリド、トリフルオロメタンスルホニルクロリド等のスルホニル化剤を作用させて得ることができる。溶媒としては、例えば塩化メチレン、クロロホルム、ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、テトラヒドロフラン、N,N-ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等があげられ、これらは単独でまたは混合して用いられる。反応は、通常、-10～150℃の間の温度で、好ましくは 50～70℃の間の温度で行われ、5 分間～24 時間で終了する。

これらの製造方法において得られる中間体化合物および目的化合物は、有機合成化学で常用される精製方法、例えば中和、濾過、抽出、洗浄、乾燥、濃縮、再結晶、各種クロマトグラフィー等の手段により単離・精製することができる。また、中間体化合物は、特に精製することなく次の反応に付すことも可能である。化合物(I)の塩を製造する場合には、遊離形態の化合物を適当な溶媒に溶解または懸濁させた後、適宜の酸または塩基を加えて塩を形成させ、必要に応じて分離・精製すればよい。塩の形態で得られた目的物質を遊離形態に変換した後、所望の塩に変換することも可能である。

上記の製造方法によって得られる化合物(I)の具体例を第 1 表に示す。

第1表



| 化合物番号 | R ³ | A | X ¹ |
|-------|----------------|---|----------------|
| 1 | | | |
| 2 | | | |
| 3 | | | |
| 4 | | | |
| 5 | | | |
| 6 | | | |
| 7 | | | |
| 8 | | | |
| 9 | | | |
| 10 | | | |

化合物(I)またはその薬理学的に許容される塩は、培養 β 細胞においてインスリン分泌促進作用を示すことから、糖尿病の治療のための医薬の有効成分として有用である。また、糖尿病の各種合併症、例えば、網膜症、腎症、または神経症等の予防および/または治療のための医薬の有効成分として有用である。これらの医薬の有効成分としては、化合物(I)およびその薬理学的に許容される塩、並びにそれらの水和物およびそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる1種または2種以上の物質を用いることができる。上記物質は単独で投与することも可能であるが、通常各種の医薬製剤として提供するのが望ましい。また、それら医薬製剤は、動物および人に使用されるものである。

本発明に係わる医薬製剤は、活性成分として化合物(I)またはその薬理学的に許容される塩を単独で、あるいは任意の他の治療のための有効成分との混合物として含有することができる。また、それら医薬製剤は、活性成分を薬理学的に許容される一種もしくはそれ以上の添加剤と一緒に混合し、製剤学の技術分野においてよく知られている任意の方法により製造される。

投与経路は、治療に際し最も効果的なものを使用するのが望ましく、経口または、例えば静脈内等の非経口をあげることができる。

投与形態としては、例えば、錠剤、散剤、顆粒剤、シロップ剤、注射剤等があげられる。

経口投与に適当な、例えば錠剤等は、乳糖等の賦形剤、トウモロコシデンプン等の崩壊剤、ステアリン酸マグネシウム等の滑沢剤、ヒドロキシプロピルセルロース等の結合剤等を用いて製造できる。

非経口投与に適当な、例えば注射剤の場合は、塩溶液、ブドウ糖溶液または塩溶液とブドウ糖溶液の混合液等を用いて製造できる。

化合物(I)またはその薬理学的に許容される塩の投与量および投与回数は、投与形態、患者の年齢、体重、治療すべき症状の性質もしくは重篤度により異なるが、通常経口の場合、成人一人当たり0.01mg~1g、好ましくは0.05~50mgを1日1回ないし数回投与する。静脈内投与等の非経口投与の場合、成人一人当たり0.001~100mg、好ましくは0.01~10mgを1日1回ないし数回投与する。しかしながら、これら投与量および投与回数に関しては、前述の種々の条件により変動する。

発明を実施するための最良の形態

以下、実施例により本発明をさらに具体的に説明するが、本発明の範囲は下記の実施例に限定されることはない。

実施例 1: (*R*)-2-ベンジル-2,3-ジヒドロ-8-フェニル-6-プロピル-7*H*-イミダゾ[1,2-*c*]ピロロ[3,2-*e*]ピリミジン-5(6*H*)-オン(化合物 1)

参考例 1 で得られた化合物 A(1.00g, 3.34mmol)と(*R*)-フェニルアラニノール(1.01g, 6.69mmol)をクロロホルム(1 mL)に懸濁し、90°Cで 15 分間、150°Cで 3 時間攪拌した。反応液を室温まで空冷後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=50/1~25/2)で精製して、(*R*)-4-(1-ヒドロキシ-3-フェニルプロパン-2-アミノ)-6-フェニル-1-プロピル-7*H*-ピロロ[2,3-*d*]ピリミジン-2(1*H*)-オン(化合物 1a)(1.10g, 82%)を得た。

化合物 1a(1.10g, 2.74mmol)を塩化チオニル(10mL)に溶解し、60°Cで 1 時間攪拌した。反応液から溶媒を減圧留去した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(50mL)を加え、クロロホルム(50mL)で抽出した。有機層を飽和食塩水(50mL)で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。有機層を濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム~クロロホルム/メタノール=50/1)で精製して、(*R*)-2-ベンジル-9-クロロ-2,3-ジヒドロ-8-フェニル-6-プロピル-7*H*-イミダゾ[1,2-*c*]ピロロ[3,2-*e*]ピリミジン-5(6*H*)-オン(化合物 1b)(360mg, 32%)を得た。

化合物 1b(350mg, 0.840mmol)をエタノール(200mL)に溶解し、10%パラジウム-炭素(50%含水、1.0g)を添加して水素気流下、室温で 1 晩攪拌した。反応液をセライト濾過した。濾液を濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=50/3)で精製して、標記化合物(27.0mg, 8%)を得た。

¹H-NMR(270 MHz, DMSO-*d*₆) δ 7.77 (2H, d, *J* = 7.3 Hz), 7.47 (2H, dd, *J* = 7.9, 7.3 Hz), 7.38-7.22 (6H, m), 6.91 (1H, s), 4.74 (1H, m), 4.21 (1H, dd, *J* = 11.0, 10.2 Hz), 4.11 (2H, t, *J* = 7.4 Hz), 3.93 (1H, dd, *J* = 11.0, 6.3 Hz), 3.05 (2H, d, *J* = 6.3 Hz), 1.74-1.50 (2H, m), 0.92 (3H, t, *J* = 7.4 Hz).

FABMS *m/z*: 385 (*M* + *H*)⁺.

実施例 2: (*R*)-8-ベンジル-7,8-ジヒドロ-2-フェニル-4-プロピル-1*H*-イミダゾ

[1,2-*c*]ピロロ[2,3-*e*]ピリミジン-5(4*H*)-オン(化合物 2)

参考例 2 で得られた化合物 D(1.11g, 3.71mmol)と(*R*)-フェニルアラニノール(1.21g, 8.00mmol)をクロロホルム(1mL)とメタノール(1mL)の混合溶媒に溶解し、90°Cで10分間、150°Cで1.5時間攪拌した。反応液を室温まで空冷後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=20/1~25/2)で精製して、(*R*)-4-(1-ヒドロキシ-3-フェニルプロパン-2-アミノ)-6-フェニル-1-プロピル-5*H*-ピロロ[3,2-*d*]ピリミジン-2(1*H*)-オン(化合物 2a)(647mg, 43%)を得た。

化合物 2a(510mg, 1.27mmol)をクロロホルム(10mL)に溶解し、ピリジン(0.246mL, 3.00mmol)とメタンスルホニルクロリド(0.234mL, 3.00mmol)を添加して室温で4時間攪拌した。反応液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム~クロロホルム/メタノール=50/1)で精製して、標記化合物(270mg, 55%)を得た。

¹H-NMR(270 MHz, DMSO-*d*₆) δ 7.89 (2H, d, *J* = 7.9 Hz), 7.57-7.43 (3H, m), 7.40-7.23 (5H, m), 6.95 (1H, s), 4.71 (1H, m), 4.11 (1H, dd, *J* = 10.6, 10.6 Hz), 3.84 (2H, t, *J* = 6.3 Hz), 3.87-3.70 (1H, m), 3.11-2.95 (2H, m), 1.73-1.62 (2H, m), 0.91 (3H, t, *J* = 7.3 Hz).

FABMS *m/z*: 385 (*M* + *H*)⁺.

実施例 3 : (*R*)-2-ベンジル-2,3-ジヒドロ-8-フェニル-6-プロピル-8*H*-イミダゾ[1,2-*c*]ピラゾロ[4,3-*e*]ピリミジン-5(6*H*)-オン(化合物 3)

参考例 3 で得られた化合物 H(500mg, 1.73mmol)を2-プロパノール(20mL)に溶解し、(*R*)-フェニルアラニノール(1.51g, 10.0mmol)を添加して1晩加熱還流した。反応液から溶媒を減圧留去した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=50/1~25/1)で精製して、(*R*)-4-(1-ヒドロキシ-3-フェニルプロパン-2-アミノ)-2-フェニル-7-プロピル-2*H*-ピラゾロ[3,4-*d*]ピリミジン-6(7*H*)-オン(化合物 3a)(665mg, 95%)を得た。

化合物 3a(660mg, 1.63mmol)を塩化チオニル(20mL)に溶解し、60°Cで1時間攪拌した。反応液から溶媒を減圧留去した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(50mL)を加え、クロロホルム(100mL×2)で抽出した。有機層を飽和食塩水(100mL)で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。有機層を濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム~クロロホルム/メタノール=100/1)で精製して、

標記化合物(224mg, 36%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, CDCl_3) δ 8.35 (1H, s), 7.68 (2H, d, $J = 8.2$ Hz), 7.51–7.45 (2H, m), 7.37–7.20 (6H, m), 4.58 (1H, m), 3.97 (2H, t, $J = 7.4$ Hz), 3.89 (1H, dd, $J = 11.0, 9.9$ Hz), 3.68 (1H, dd, $J = 11.0, 7.3$ Hz), 3.23 (1H, dd, $J = 13.7, 5.3$ Hz), 2.77 (1H, dd, $J = 13.7, 8.9$ Hz), 1.85–1.77 (2H, m), 0.99 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

EIMS m/z : 383 (M) $^+$.

実施例 4: 2-(4-フルオロベンジル)-2,3-ジヒドロ-8-フェニル-6-プロピル-8*H*-イミダゾ[1,2-*c*]ピラゾロ[4,3-*e*]ピリミジン-5(6*H*)-オン(化合物 4)

参考例 4 で得られた化合物 L(150mg, 0.500mmol)と(4-フルオロフェニル)アラニノール(169mg, 1.00mmol)をクロロホルム(2mL)に溶解し、90°Cで10分間、150°Cで1.5時間攪拌した。反応液を室温まで空冷後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=100/1~20/1)で精製して、4-[1-ヒドロキシ-3-(4-フルオロフェニル)プロパン-2-アミノ]-2-フェニル-7-プロピル-2*H*-ピラゾロ[3,4-*d*]ピリミジン-6(7*H*)-オン(化合物 4a)(163mg, 77%)を得た。

化合物 4a(163mg, 0.387mmol)を塩化チオニル(5mL)に溶解し、30分間加熱還流した。反応液から溶媒を減圧留去した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(30mL)と酢酸エチル(5mL)を加えて室温で1時間攪拌後、クロロホルム(30mL)で抽出した。有機層を飽和食塩水(10mL)で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。有機層を濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=100/1-50/1)で精製して、標記化合物(20.0mg, 19%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, CDCl_3) δ 8.33 (1H, s), 7.67 (2H, d, $J = 8.4$ Hz), 7.49 (2H, dd, $J = 8.4, 7.4$ Hz), 7.37 (1H, t, $J = 7.4$ Hz), 7.23 (2H, dd, $J = 8.6, 5.1$ Hz), 6.99 (2H, dd, $J = 8.6, 8.6$ Hz), 4.55 (1H, s), 4.00–3.87 (3H, m), 3.68 (1H, dd, $J = 10.8, 7.0$ Hz), 3.13 (1H, dd, $J = 13.8, 5.7$ Hz), 2.78 (1H, dd, $J = 13.8, 8.1$ Hz), 1.85–1.77 (2H, m), 0.99 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

EIMS m/z : 402 (M) $^+$.

実施例 5: 2-(4-クロロベンジル)-2,3-ジヒドロ-8-フェニル-6-プロピル-8*H*-イミダ

ゾ[1,2-*c*]ピラゾロ[4,3-*e*]ピリミジン-5(6*H*)-オン(化合物 5)

実施例 4 と同様の方法により、参考例 4 で得られた化合物 L(150mg, 0.500mmol) と(4-クロロフェニル)アラニノール(150mg, 0.500mmol)から標記化合物(97.0mg, 46%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, CDCl_3) δ 8.33 (1H, s), 7.67 (2H, d, $J = 7.8$ Hz), 7.48 (2H, dd, $J = 7.8, 7.6$ Hz), 7.34 (1H, t, $J = 7.6$ Hz), 7.27 (2H, d, $J = 8.8$ Hz), 7.20 (2H, d, $J = 8.8$ Hz), 4.54 (1H, m), 4.00-3.88 (3H, m), 3.64 (1H, dd, $J = 13.5, 5.9$ Hz), 3.12 (1H, dd, $J = 13.5, 5.9$ Hz), 2.79 (1H, dd, $J = 13.5, 8.1$ Hz), 1.85-1.77 (2H, m), 0.99 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

EIMS m/z : 419 (^{37}ClM) $^+$, 417 (^{35}ClM) $^+$.

実施例 6 : 2,3-ジヒドロ-8-フェニル-6-プロピル-2-(4-ピコリル)-8*H*-イミダゾ[1,2-*c*]ピラゾロ[4,3-*e*]ピリミジン-5(6*H*)-オン(化合物 6)

実施例 4 と同様の方法により、参考例 4 で得られた化合物 L(300mg, 1.00mmol) と国際公開第 01/47931 号パンフレットに記載の方法で得られる 2-アミノ-3-(4-ピリジル)-1-プロパノール(182mg, 1.20mmol)から標記化合物(174mg, 46%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, CDCl_3) δ 8.54 (2H, d, $J = 6.1$ Hz), 8.33 (1H, s), 7.68 (2H, d, $J = 8.2$ Hz), 7.49 (2H, dd, $J = 8.2, 7.4$ Hz), 7.35 (1H, t, $J = 7.4$ Hz), 7.22 (2H, d, $J = 6.1$ Hz), 4.60 (1H, m), 4.02-3.94 (3H, m), 3.64 (1H, dd, $J = 11.2, 7.4$ Hz), 3.11 (1H, dd, $J = 13.6, 5.9$ Hz), 2.86 (1H, dd, $J = 13.6, 7.6$ Hz), 1.86-1.77 (2H, m), 0.99 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

実施例 7 : (*R*)-2-ベンジル-8-シクロペンチル-2,3-ジヒドロ-6-プロピル-8*H*-イミダゾ[1,2-*c*]ピラゾロ[4,3-*e*]ピリミジン-5(6*H*)-オン塩酸塩(化合物 7)

実施例 4 と同様の方法により、参考例 5 で得られた化合物 M(292mg, 1.00mmol) と(*R*)-フェニルアラニノール(227mg, 1.50mmol)から標記化合物のフリー体(化合物 7a)(320mg, 91%)を得た。

化合物 7a(320mg, 0.850mmol)を酢酸エチル(4mL)に溶解し、4mol/L 塩化水素/酢酸エチル溶液(2mL)を加え、室温で 30 分間攪拌した。反応液から溶媒を減圧留去して、標記化合物(288mg, 82%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, $\text{DMSO}-d_6$) δ 8.61 (1H, s), 7.40–7.20 (5H, m), 4.95 (1H, m), 4.78 (1H, m), 4.20 (1H, dd, $J = 11.1, 10.5$ Hz), 3.95–3.75 (3H, m), 3.35 (2H, d, $J = 6.8$ Hz), 2.20–2.05 (2H, m), 1.95–1.75 (4H, m), 1.75–1.55 (4H, m), 0.86 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

ESIMS m/z : 378 ($M + H$) $^+$.

実施例 8 : (*R*)-8-シクロペンチル-2,3-ジヒドロ-6-プロピル-2-(4-ピコリル)-8*H*-イミダゾ[1,2-*c*]ピラゾロ[4,3-*e*]ピリミジン-5(6*H*)-オン(化合物 8)

実施例 4 と同様の方法により、参考例 5 で得られた化合物 M(292mg, 1.00mmol) と国際公開第 01/47931 号パンフレットに記載の方法で得られる (*R*)-2-アミノ-3-(4-ピリジル)-1-プロパノール(182mg, 1.20mmol) から標記化合物(148mg, 40%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, CDCl_3) δ 8.52 (2H, d, $J = 5.4$ Hz), 7.82 (1H, s), 7.20 (2H, d, $J = 5.4$ Hz), 4.64–4.48 (2H, m), 3.96–3.85 (3H, m), 3.59 (1H, dd, $J = 10.8, 7.0$ Hz), 3.08 (1H, dd, $J = 13.5, 5.7$ Hz), 2.86 (1H, dd, $J = 13.5, 7.6$ Hz), 2.25–2.05 (2H, m), 2.05–1.90 (2H, m), 1.90–1.75 (2H, m), 1.75–1.60 (4H, m), 0.95 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

ESIMS m/z : 379 ($M + H$) $^+$.

実施例 9 : (*R*)-8-ベンジル-7,8-ジヒドロ-2-フェニル-4-プロピル-2*H*-イミダゾ[1,2-*c*]ピラゾロ[3,4-*e*]ピリミジン-5(4*H*)-オン(化合物 9)

実施例 4 と同様の方法により、参考例 6 で得られた化合物 T(90.0mg, 0.300mmol) と (*R*)-フェニルアラニノール(227mg, 1.50mmol) から標記化合物(27.0mg, 24%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, CDCl_3) δ 7.80 (2H, d, $J = 8.2$ Hz), 7.63 (1H, s), 7.48 (2H, dd, $J = 8.2, 7.3$ Hz), 7.36 (1H, t, $J = 7.3$ Hz), 7.31–7.18 (5H, m), 4.67 (1H, m), 3.90 (1H, dd, $J = 11.0, 10.2$ Hz), 3.76 (2H, t, $J = 7.6$ Hz), 3.71 (1H, dd, $J = 11.0, 7.6$ Hz), 3.36 (1H, dd, $J = 13.9, 5.0$ Hz), 2.79 (1H, dd, $J = 13.9, 9.2$ Hz), 1.79–1.68 (2H, m), 0.99 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

FABMS m/z : 386 ($M + H$) $^+$.

実施例 10 : (*R*)-8-ベンジル-2-シクロペンチル-7,8-ジヒドロ-4-プロピル-2*H*-イミダゾ[1,2-*c*]ピラゾロ[3,4-*e*]ピリミジン-5(4*H*)-オン塩酸塩(化合物 10)

実施例 4 と同様の方法により、参考例 7 で得られた化合物 X(216mg, 0.740mmol) と (*R*)-フェニルアラニノール(227mg, 1.50mmol) から標記化合物のフリー体(化合物 10a)(113mg, 52%)を得た。

化合物 10a(113mg, 0.299mmol) を酢酸エチル(10mL) に溶解し、4mol/L 塩化水素/酢酸エチル溶液(3mL) を加え、室温で 30 分間攪拌した。反応液から溶媒を減圧留去して、標記化合物(112mg, 91%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, DMSO- d_6) δ 8.44 (1H, s), 7.36 (5H, m), 4.95 (1H, m), 4.82 (1H, m), 4.18 (1H, dd, $J = 10.8, 10.8$ Hz), 3.93 (1H, dd, $J = 10.8, 6.8$ Hz), 3.78 (2H, t, $J = 6.8$ Hz), 3.20-3.00 (2H, m), 2.25-2.15 (2H, m), 2.10-1.90 (2H, m), 1.90-1.50 (6H, m), 0.88 (3H, t, $J = 7.3$ Hz).

EIMS m/z : 378 ($M + H$) $^+$.

参考例 1 : 4-メチルチオ-6-フェニル-1-プロピル-7*H*-ピロロ[2,3-*d*]ピリミジン-2(1*H*)-オン(化合物 A)

工程 1 フェナシルプロミド(9.50g, 50.0mmol) と 6-アミノ-1-プロピル-2,4(1*H*,3*H*)-ピリミジンジオン(8.45g, 50.0mmol) の混合物を酢酸(50mL) 中で 95°C で 5 時間攪拌した。反応液を空冷後、溶媒を減圧留去し、水(200mL) に注いだ後、濾液と沈殿に濾別し、沈殿をエタノールで洗浄した。濾液と洗液をあわせて濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=100/1~20/1) で精製して、6-フェニル-1-プロピル-7*H*-ピロロ[2,3-*d*]ピリミジン-2,4(1*H*,3*H*)-ジオン(化合物 B)(1.80g, 13%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, DMSO- d_6) δ 11.50 (1H, br s), 10.84 (1H, br s), 7.71 (2H, d, $J = 8.3$ Hz), 7.44-7.38 (2H, m), 7.25 (1H, t, $J = 6.9$ Hz), 6.75 (1H, s), 3.96 (2H, t, $J = 7.4$ Hz), 1.73-1.59 (2H, m), 0.92 (3H, t, $J = 7.3$ Hz).

工程 2 工程 1 で得られた化合物 B(1.50g, 5.58mmol) をピリジン(15mL) に懸濁し、五硫化リン(2.48g, 11.2mmol) を添加して 2 時間加熱還流した。反応液を空冷後、氷水に注いだ後、濾液と沈殿に濾別し、沈殿を水で洗浄した。続いて沈殿を 2mol/L 水酸化ナトリウム水溶液で洗浄し、洗液に 4mol/L 塩酸を加えて pH 3 に調節した。

洗液に生成した沈殿を濾別し、乾燥して 3,4-ジヒドロ-6-フェニル-1-プロピル-4-チオキソ-7*H*-ピロロ[2,3-*d*]ピリミジン-2(1*H*)-オン(化合物 C)(1.32g, 83%)を得た。

化合物 C(1.28g, 4.50mmol)を 0.5mol/L 水酸化ナトリウム水溶液(15mL)とエタノール(7mL)の混合溶媒に溶解し、ヨウ化メチル(0.311mL, 5.00mmol)を添加して室温で 1 時間攪拌した。反応液からエタノールを減圧留去し、4mol/L 塩酸を加えて pH 3 に調節した後、生成した沈殿を濾別し、乾燥して標記化合物(1.20g, 89%)を黄色固体として得た。

¹H-NMR(270 MHz, DMSO-*d*₆) δ 11.68 (1H, br s), 7.75 (2H, d, J = 7.3 Hz), 7.46-7.36 (2H, m), 7.26 (1H, t, J = 7.3 Hz), 6.72 (1H, s), 4.01 (2H, t, J = 7.4 Hz), 2.45 (3H, s), 1.69-1.60 (2H, m), 0.89 (3H, t, J = 7.3 Hz).

参考例 2 : 4-メチルチオ-6-フェニル-1-プロピル-5*H*-ピロロ[3,2-*d*]ピリミジン-2(1*H*)-オン(化合物 D)

濃硝酸(75mL)と濃硫酸(75mL)の混合溶媒を氷-食塩水で冷却して、内温を 5°C 以下に保ちながら、ジャーナル・オブ・ケミストリー・ソサエティー(J. Chem. Soc.), 1959 年, p.1169 に記載の方法で得られる 6-メチル-1-プロピル-2,4(1*H*,3*H*)-ピリミジンジオン(14.9g, 89.0mmol)を加えて同温度で 1 時間攪拌した。反応液を氷水(375mL)に注ぎ、生成した沈殿を濾別した後、水で洗浄し、乾燥して 5-ニトロ-6-メチル-1-プロピル-2,4(1*H*,3*H*)-ピリミジンジオン(化合物 E)(14.3g, 75%)を得た。

化合物 E(12.8g, 60.0mmol)とベンズアルデヒド(6.37g, 60.0mmol)の混合物をエタノール(300mL)に懸濁し、ピペリジン(6.00mL, 60.0mmol)を添加して 5 時間加熱還流した。反応液を空冷後、溶媒を減圧留去した後、エタノールで結晶化して、5-ニトロ-1-プロピル-6-スチリル-2,4(1*H*,3*H*)-ピリミジンジオン(化合物 F)(13.9g, 77%)を得た。

化合物 F(13.5g, 45.0mmol)をギ酸(450mL)に懸濁し、亜ジチオン酸ナトリウム(39.2g, 225mmol)を添加して 1 晩加熱還流した。反応液を空冷後、溶媒を減圧留去した後、温水を加え、生成した沈殿を濾別した。沈殿を乾燥後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=100/1~50/3)で精製して、6-フェニル-1-プロピル-5*H*-ピロロ[3,2-*d*]ピリミジン-2,4(1*H*,3*H*)-ジオン(化合物 G)(4.56g, 38%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, $\text{DMSO}-d_6$) δ 12.35 (1H, br s), 10.85 (1H, br s), 7.90 (2H, d, $J = 7.3$ Hz), 7.44–7.39 (2H, m), 7.32 (1H, t, $J = 6.9$ Hz), 6.73 (1H, s), 3.80 (2H, t, $J = 7.3$ Hz), 1.71–1.62 (2H, m), 0.91 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

化合物 G(1.28g, 4.76mmol)を出発原料とし、参考例 1 工程 2 と同様にして標記化合物(1.11g, 78%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, $\text{DMSO}-d_6$) δ 12.53 (1H, br s), 8.02 (2H, d, $J = 6.6$ Hz), 7.53–7.47 (3H, m), 7.03 (1H, s), 3.96 (2H, t, $J = 7.6$ Hz), 2.72 (3H, s), 1.73–1.70 (2H, m), 0.94 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

参考例 3 : 4-クロロ-2-フェニル-7-プロピル-2*H*-ピラゾロ[3,4-*d*]ピリミジン-6(7*H*)-オン(化合物 H)

ヘテロサイクルズ(Heterocycles), 1990 年, 31 巻, p.1641 に記載の方法で得られる 6-クロロ-2,4(1*H*, 3*H*)-ピリミジンジオン(11.4g, 78.0mmol)をジメチルスルホキシド(78mL)に溶解し、炭酸カリウム(5.25g, 39.0mmol)とヨウ化プロピル(11.4mL, 117mmol)を加えて、60°Cで1時間攪拌した。同温度で反応液に4%水酸化ナトリウム水溶液(80mL)を加えた後、室温まで空冷後、トルエン(50mL×2)で洗浄した。反応液に塩酸を加えて pH 3 に調整し、生成した沈殿を水で洗浄した後、乾燥して、6-クロロ-1-プロピル-2,4(1*H*, 3*H*)-ピリミジンジオン(化合物 I)(6.81g, 46%)を得た。

化合物 I(5.65g, 30.0mmol)をエタノール(30mL)に懸濁させ、フェニルヒドラジン(5.91mL, 60.0mmol)を加えて、2時間加熱還流した。反応液を濃縮し、水を加えた後、生成した沈殿を濾別した。沈殿を水で洗浄後、乾燥して、6-フェニルヒドラジノ-1-プロピル-2,4(1*H*, 3*H*)-ピリミジンジオン(化合物 J)(4.37g, 56%)を得た。

N,N-ジメチルホルムアミド(3mL)にオキシ塩化リン(1.68mL, 18.0mmol)を氷冷下で加えて、室温で10分間攪拌した溶液に、化合物 J(3.90g, 15.0mmol)の *N,N*-ジメチルホルムアミド溶液(10mL)を加えて30分間加熱還流した。反応液を氷水(100mL)に注いだ後、生成した沈殿を濾別した。沈殿を水で洗浄後、乾燥して得られた茶色固体(4.88 g)をエタノールで洗浄して、2-フェニル-7-プロピル-2*H*-ピラゾロ[3,4-*d*]ピリミジン-4,6(5*H*, 7*H*)-ジオン(化合物 K)(2.94g, 73%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, $\text{DMSO}-d_6$) δ 11.11 (1H, br s), 9.20 (1H, s), 7.76 (2H, d, $J = 8.3$ Hz), 7.57–7.50 (2H, m), 7.38 (1H, t, $J = 7.4$ Hz), 3.91 (2H, t, $J = 7.3$

Hz), 1.78-1.67 (2H, m), 0.91 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

化合物 K(1.50g, 5.56mmol)をオキシ塩化リン(20mL)に加え、*N,N*-ジイソプロピルエチルアミン(2滴)を添加して6時間加熱還流した。反応液から溶媒を減圧留去した後、氷冷下、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(50mL)に加えて、クロロホルム(100mL×3)で抽出した。有機層を飽和食塩水(100mL)で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。有機層から溶媒を減圧留去して、標記化合物(500mg, 31%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, CDCl_3) δ 8.28 (1H, s), 7.78 (2H, d, $J = 6.3$ Hz), 7.58-7.52 (2H, m), 7.45 (1H, t, $J = 7.3$ Hz), 4.16 (2H, t, $J = 7.4$ Hz), 1.96-1.85 (2H, m), 1.02 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

参考例 4: 4-メチルチオ-2-フェニル-7-プロピル-2*H*-ピラゾロ[3,4-*d*]ピリミジン-6(7*H*)-オン(化合物 L)

参考例 3 で得られた化合物 K(7.00g, 27.0mmol)を出発原料とし、参考例 1 工程 2 と同様にして標記化合物(850mg, 11%)を得た。

参考例 5: 2-シクロペンチル-4-メチルチオ-7-プロピル-2*H*-ピラゾロ[3,4-*d*]ピリミジン-6(7*H*)-オン(化合物 M)

ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー(J. Org. Chem.), 1981 年, 第 46 巻, p. 5413 に記載の方法で得られるシクロペンチリデンカルバジン酸 *tert*-ブチル(39.6g, 0.200mol)をテトラヒドロフラン(150mL)とメタノール(200mL)の混合溶媒に溶解し、シアノ水素化ほう素ナトリウム(15.7g, 0.250mol)を加えて1時間室温で攪拌した。反応液から溶媒を減圧留去した後、ジエチルエーテル(500mL)を加えて、氷冷下 0.5mol/L 塩酸(450mL)をゆっくりと滴下し、室温で1時間攪拌した。ジエチルエーテル層を分離し、水層に炭酸カリウムを加えて pH 8 に調節した後、酢酸エチル(200mL×3)で抽出した。ジエチルエーテル層と酢酸エチル層を合わせて、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(200mL)および飽和食塩水(200mL)で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ジエチルエーテル層と酢酸エチル層の混液を濃縮して3-シクロペンチルカルバジン酸 *tert*-ブチル(化合物 N)(37.6g, 100%)を得た。

化合物 N(20.0g, 0.100mol)と(エトキシメチレン)シアノ酢酸エチル(16.9g, 0.1mmol)の混合物をエタノール(100mL)に加え、1晩加熱還流した。反応液を室温ま

で空冷後、溶媒を減圧留去した後、8mol/L 塩化水素/エタノール(100mL)を加えて1時間加熱還流した。反応液を室温まで空冷後、濃縮した後、10%塩酸を溶解するまで加えた。さらに反応液を10mol/L 水酸化ナトリウム水溶液でpH 8に調整した後、クロロホルム(100mL×3)で抽出した。有機層を飽和食塩水(100mL)で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=4/1-3/1)で精製して、3-アミノ-1-シクロペンチル-1*H*-ピラゾール-4-カルボン酸エチル(化合物O)(6.69g, 30%)を得た。

化合物O(3.35g, 15.0mmol)とジャーナル・オブ・ケミカル・ソサエティー・パーキン・トランス I (J. Chem. Soc. Perkin Trans 1), 1995 年, p.2783 に記載の方法で得られる4-メトキシベンジルイソシアネート(4.89g, 30.0mmol)の混合物をトルエン(30mL)に加え、トリエチルアミン(0.695mL, 5.00mmol)を添加後2晩加熱還流した。反応液を空冷後、溶媒を減圧留去した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/酢酸エチル=1/1)で精製して、1-シクロペンチル-3-(4-メトキシベンジルウレイド)-1*H*-ピラゾール-4-カルボン酸エチル(化合物P)(5.79g, 100%)を得た。

エタノール(60mL)にナトリウム(460mg, 20.0mmol)を溶解し、化合物P(5.79g, 15.0mmol)のエタノール溶液(20mL)を添加して1時間加熱還流した。反応液を空冷後、溶媒を減圧留去した後、水を溶解するまで加えた。さらに反応液を4mol/L 塩酸でpH 3に調節し、生成した沈殿物を濾別した。沈殿物を水で洗浄後、乾燥して、2-シクロペンチル-5-(4-メトキシベンジル)-2*H*-ピラゾロ[3,4-*d*]ピリミジン-4,6(5*H*,7*H*)-ジオン(化合物Q)(5.10g, 100%)を得た。

化合物Q(5.10g, 15.0mmol)の*N,N*-ジメチルホルムアミド溶液(60mL)に炭酸カリウム(2.07g, 15.0mmol)を添加して室温で1時間攪拌した。反応液にヨウ化プロピル(2.19mL, 22.0mmol)を添加して室温でさらに3.5時間攪拌した。反応液から溶媒を減圧留去した後、水(100mL)を加え、4mol/L 塩酸で中和した後、クロロホルム(100mL×3)で抽出した。有機層を飽和食塩水(100mL)で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/1)で精製して、2-シクロペンチル-5-(4-メトキシベンジル)-7-プロピル-2*H*-ピラゾロ[3,4-*d*]ピリミジン-4,6(5*H*,7*H*)-ジオン(化合物R)(4.96g, 86%)を得た。

化合物 R(4.62 g, 12.0mmol)をアセトニトリル(50mL)と水(5mL)の混合溶媒に溶解し、硝酸二アンモニウムセリウム(IV)(13.2g, 24.0mmol)を添加して 2 時間加熱還流した。反応液を空冷後、溶媒を減圧留去した後、クロロホルム(100mL)とメタノール(5mL)を加え、フロリジル濾過(クロロホルム/メタノール=20/1)によって無機塩を除去した。反応液を濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム～クロロホルム/メタノール=25/1)で精製して、2-シクロペンチル-7-プロピル-2*H*-ピラゾロ[3,4-*d*]ピリミジン-4,6(5*H*,7*H*)-ジオン(化合物 S)(2.67g, 85%)を得た。

¹H-NMR(270 MHz, DMSO-*d*₆) δ 10.87 (1H, br s), 8.44 (1H, s), 4.71 (1H, m), 3.80 (2H, t, *J* = 7.0 Hz), 2.10-1.95 (2H, m), 1.95-1.80 (2H, m), 1.75-1.70 (2H, m), 1.70-1.50 (4H, m), 0.86 (3H, t, *J* = 7.4 Hz).

化合物 S(2.62g, 10.0mmol)を出発原料とし、参考例 1 工程 2 と同様にして標記化合物(2.18g, 75%)を得た。

¹H-NMR(270 MHz, CDCl₃) δ 7.73 (1H, s), 4.63 (1H, m), 4.06 (2H, t, *J* = 7.4 Hz), 2.66 (3H, s), 2.25-2.15 (2H, m), 2.15-2.00 (2H, m), 2.00-1.70 (6H, m), 0.97 (3H, t, *J* = 7.4 Hz).

参考例 6 : 7-メチルチオ-2-フェニル-4-プロピル-2*H*-ピラゾロ[4,3-*d*]ピリミジン-5(4*H*)-オン(化合物 T)

参考例 2 で得られた化合物 E(2.34g, 10.9mmol)をクロロホルム(50mL)に懸濁し、臭素(0.618mL, 12mL)のクロロホルム溶液(5mL)を添加して 60°C で 30 分間攪拌した。反応液から溶媒を減圧留去した後、ジエチルエーテルでリスラリーして、6-プロモメチル-5-ニトロ-1-プロピル-2,4(1*H*,3*H*)-ピリミジンジオン(化合物 U)(2.50g, 78%)を得た。

化合物 U(2.34g, 8.00mmol)を酢酸エチル(40mL)に懸濁し、アニリン(0.729mL, 16.0mmol)を添加して 2 晩加熱還流した。反応液を空冷後、溶媒を減圧留去した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム～クロロホルム/メタノール=25/1)で精製し、酢酸エチルでリスラリーして、2-フェニル-4-プロピル-2*H*-ピラゾロ[4,3-*d*]ピリミジン-5,7(4*H*,6*H*)-ジオン 1-オキシド(化合物 V)(740mg, 32%)を得た。

化合物 V(740mg, 2.59mmol)をエタノール(10mL)に懸濁し、10%パラジウム-炭素(100mg)を添加して水素雰囲気下、室温で 1 時間攪拌した。反応液を濾過し、沈殿物をメタノールで洗浄した。濾液と洗液をあわせて濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム~クロロホルム/メタノール=50/1)で精製して、2-フェニル-4-プロピル-2*H*-ピラゾロ[4,3-*d*]ピリミジン-5,7(4*H*,6*H*)-ジオン(化合物 W)(180mg, 26%)を得た。

¹H-NMR(270 MHz, DMSO-*d*₆) δ 11.28 (1H, br s), 8.81 (1H, s), 7.93 (2H, d, *J* = 7.6 Hz), 7.61-7.59 (2H, m), 7.43 (1H, t, *J* = 7.3 Hz), 3.77 (2H, t, *J* = 7.4 Hz), 1.76-1.62 (2H, m), 0.92 (3H, t, *J* = 7.4 Hz).

化合物 W(162mg, 0.600mmol)を出発原料とし、参考例 1 工程 2 と同様にして標記化合物(90.0mg, 50%)を得た。

¹H-NMR(270 MHz, DMSO-*d*₆) δ 8.88 (1H, s), 7.95 (2H, d, *J* = 8.3 Hz), 7.59 (2H, dd, *J* = 8.3, 7.3 Hz), 7.46 (1H, t, *J* = 7.3 Hz), 3.85 (2H, t, *J* = 7.4 Hz), 2.59 (3H, s), 1.75-1.67 (2H, m), 0.92 (3H, t, *J* = 7.4 Hz).

参考例 7: 2-シクロペンチル-7-メチルチオ-4-プロピル-2*H*-ピラゾロ[4,3-*d*]ピリミジン-5(4*H*)-オン(化合物 X)

参考例 2 で得られた化合物 E(8.52g, 40.0mmol)を *N,N*-ジメチルホルムアミド(160mL)に溶解し、60%水素化ナトリウム(2.00g, 50.0mmol)を添加して室温で 1 時間攪拌した。反応液を 0°C に冷却して 4-メトキシベンジルクロリド(5.97mmol, 44.0mmol)をゆっくりと滴下した後、室温でさらに 1 時間攪拌した。反応液から溶媒を減圧留去した後、水(400mL)を加え、4mol/L 塩酸で中和して、クロロホルム(200mL×2)で抽出した。有機層を飽和食塩水(100mL)で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/1-1/1)で精製して、3-(4-メトキシベンジル)-5-ニトロ-6-メチル-1-プロピル-2,4(1*H*,3*H*)-ピリミジンジオン(化合物 Y)(9.63g, 72%)を得た。

化合物 Y(9.58g, 28.8mmol)をテトラヒドロフラン(120mL)に溶解し、60%水素化ナトリウム(1.44g, 36.0mmol)を添加した後、室温で 30 分間攪拌した。反応液を 0°C に冷却して臭素(1.63mL, 31.6mmol)をゆっくりと滴下し、室温でさらに 1.5 時間攪拌した。反応液から溶媒を減圧留去した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(100mL)

に加え、4mol/L 塩酸で中和して、クロロホルム(200mL×2)で抽出した。有機層を飽和食塩水(100mL)で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去して、6-ブロモメチル-3-(4-メトキシベンジル)-5-ニトロ-1-プロピル-2,4(1*H*,3*H*)-ピリミジンジオン(化合物 Z)(7.72g, 65%)を得た。

化合物 Z(7.64g, 18.5mmol)を酢酸エチル(180mL)に溶解し、0℃でシクロペンチルアミン(4.03mL, 40.8mmol)を添加して室温で1晩攪拌した。反応液を濾過し、濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=4/1)で精製して、6-(シクロペンチルアミノ)メチル-3-(4-メトキシベンジル)-5-ニトロ-1-プロピル-2,4(1*H*,3*H*)-ピリミジンジオン(化合物 AA)(3.60g, 47%)を得た。

化合物 AA(3.60g, 8.65mmol)をエタノール(100mL)に溶解して1晩加熱還流した。反応液を室温まで空冷後、溶媒を減圧留去した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム~クロロホルム/酢酸エチル=5/1)で精製して、2-シクロペンチル-6-(4-メトキシベンジル)-4-プロピル-2*H*-ピラゾロ[4,3-*d*]ピリミジン-5,7(4*H*,6*H*)-ジオン 1-オキシド(化合物 BB)(2.27g, 66%)を得た。

化合物 BB(2.27g, 5.70mmol)をエタノールに溶解し、10%パラジウム-炭素(200mg)を添加して水素気流下、室温で6時間攪拌した。反応液を濾過した後、沈殿物をメタノールで洗浄した。濾液と洗液をあわせて濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム)で精製して、2-シクロペンチル-6-(4-メトキシベンジル)-4-プロピル-2*H*-ピラゾロ[4,3-*d*]ピリミジン-5,7(4*H*,6*H*)-ジオン(化合物 CC)(2.12g, 98%)を得た。

化合物 CC(2.12g, 5.50mmol)をアセトニトリル(27mL)と水(3mL)の混合溶媒に溶解し、硝酸二アンモニウムセリウム(IV)(3.29g, 6.00mmol)を添加して2.5時間加熱還流した。さらに、硝酸二アンモニウムセリウム(IV)(3.29g, 6.00mmol)を加えて30分間加熱還流した。反応液を空冷後、溶媒を減圧留去し、クロロホルム(100mL)とメタノール(5mL)を加えた後、セライト濾過し、沈殿物をクロロホルム/メタノール(20/1)で洗浄した。濾液と洗液をあわせて濃縮した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム~クロロホルム/メタノール=50/1)で精製して、2-シクロペンチル-4-プロピル-2*H*-ピラゾロ[4,3-*d*]ピリミジン-5,7(4*H*,6*H*)-ジオン(化合物 DD)(820mg, 57%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, $\text{DMSO}-d_6$) δ 11.04 (1H, br s), 8.09 (1H, s), 4.79 (1H, m), 3.68 (2H, t, $J = 7.2$ Hz), 2.16-2.07 (2H, m), 1.99-1.89 (2H, m), 1.80-1.77 (2H, m), 1.71-1.57 (4H, m), 0.87 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

化合物 DD(820mg, 3.13mmol)を出発原料とし、参考例 1 工程 2 と同様にして標記化合物(508mg, 56%)を得た。

$^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, CDCl_3) δ 7.28 (1H, s), 4.80 (1H, m), 3.87 (2H, t, $J = 7.6$ Hz), 2.67 (3H, s), 2.35-2.15 (2H, m), 2.15-2.00 (2H, m), 2.00-1.85 (2H, m), 1.85-1.65 (4H, m), 0.98 (3H, t, $J = 7.4$ Hz).

試験例 1 : 培養 β 細胞におけるインスリン分泌促進活性

宮崎らによって報告された株化された膵 β 細胞 MIN6 細胞(エンドクリノロジー, 1990 年, 127 巻, p.126-131 参照)は、インスリン含量およびグルコース刺激によるインスリン分泌量が生体内の膵 β 細胞に近く、グルコース濃度に応答してインスリン分泌が上昇する点において生体内の膵 β 細胞の性質をよく保存している(上記文献およびダイアベトロジア, 1993 年, 36 巻, p.1139-1145)。また、MIN6 細胞では、糖尿病治療薬として用いられているスルホニルウレア剤、例えばグリベンクラミドに応答して、インスリン分泌が促進される(セルラー・シグナリング, 1993 年, 5 巻, p.777-786)。そこで、上記 MIN6 細胞の培養、および MIN6 細胞を用いたインスリン分泌試験は、ダイアベトロジア, 1993 年, 36 巻, p.1139-1145 に記載されている方法に従って行った。

14.5mmol/L グルコース存在下において、化合物がインスリン分泌活性に与える影響は以下のようにして集めた細胞培養上清中のインスリン量を測定することにより求めた。

24 ウェルプレートで培養した MIN6 細胞を、2mmol/L グルコースを含む緩衝液 A[119mmol/L 塩化ナトリウム, 4.74mmol/L 塩化カリウム, 2.54mmol/L 塩化カルシウム, 1.19mmol/L 硫酸マグネシウム, 1.19mmol/L リン酸二水素カリウム, 10mmol/L 2-[4-(2-ヒドロキシエチル)-1-ピペラジニル]エタンスルホン酸、0.1%牛血清アルブミン pH7.3]1mL を用いて 2 回洗浄した後、2mmol/L グルコースを含む緩衝液 A 1mL 中、37°C で 45 分間孵置した。孵置後、培養上清を、各種濃度の試験化合物および 2mmol/L グルコースを含む緩衝液 A 0.9mL と交換し、さらに、37°C で 15 分間孵

置した。これに127mmol/Lのグルコースを含む緩衝液A 0.1mLを加えることにより、MIN6細胞をグルコース刺激した(最終グルコース濃度:14.5mmol/L)。刺激後、さらに37°Cで45分間孵置し、培養上清を集めた。

培養上清中に分泌された抗体反応性のインスリンは1%牛血清アルブミン、0.1% Tween20、0.12%エチレンジアミン四酢酸(EDTA) 2ナトリウム塩、0.1%アジ化ナトリウムを含むリン酸緩衝液で希釈した後、酵素免疫測定法、もしくは放射線免疫測定法により定量した。インスリン値はヒトインスリン量(ng/mL)として示した。結果は、3-4例の平均値(ave)および標準偏差値(se)を示した。

結果を第2表に示す。

第2表

| 化合物番号 | 薬物濃度 (μ mol/L) | インスリン分泌量(ng/mL) | |
|-------|------------------------|-----------------|------|
| | | ave | se |
| なし | - | 148.4 | 4.8 |
| 1 | 1.0 | 204.3 | 6.1 |
| 2 | 1.0 | 187.1 | 2.6 |
| 3 | 1.0 | 213.2 | 9.1 |
| 4 | 1.0 | 212.1 | 1.9 |
| 5 | 1.0 | 190.9 | 3.0 |
| 6 | 1.0 | 172.5 | 3.7 |
| 7 | 1.0 | 224.8 | 11.6 |
| 8 | 1.0 | 183.9 | 8.3 |
| 9 | 1.0 | 174.3 | 0.7 |
| 10 | 1.0 | 184.7 | 1.6 |

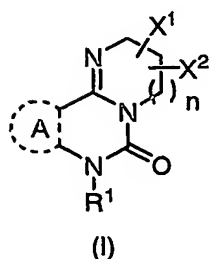
第2表により本発明の縮合ピリミジン誘導体は、顕著なインスリン分泌促進活性を有することがわかる。

産業上の利用可能性

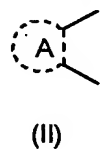
本発明により、インスリン分泌促進作用を有する縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩等が提供される。

請求の範囲

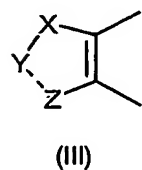
1. 式(I)



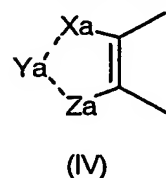
{式中、 R^1 は水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換のアラルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の芳香族複素環基を表し、 n は0～3の整数を表し、 X^1 および X^2 は、同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換のアラルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の芳香族複素環基を表し、式(II)



は、式(III)



[式中、 $X\cdots Y\cdots Z$ は、 $R^2C=CR^3-NR^4$ (式中、 R^2 、 R^3 および R^4 は、同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換のアラルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の芳香族複素環基を表す)、 $R^2C=N-NR^4$ (式中、 R^2 および R^4 はそれぞれ前記と同義である)、 $R^4N-CR^3=CR^2$ (式中、 R^2 、 R^3 および R^4 はそれぞれ前記と同義である)または $R^4N-N=CR^2$ (式中、 R^2 および R^4 はそれぞれ前記と同義である)を表す]または式(IV)



[式中、 $Xa \cdots Ya \cdots Za$ は、 $R^2HC-NR^3-CHR^4$ (式中、 R^2 、 R^3 および R^4 はそれぞれ前記と同義である)、 R^3HC-NR^3-NH (式中、 R^2 および R^3 はそれぞれ前記と同義である) または $NH-NR^3-CHR^4$ (式中、 R^3 および R^4 はそれぞれ前記と同義である) を表す] を表す} で表される縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

2. R^1 が置換もしくは非置換の低級アルキルである請求の範囲 1 記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

3. R^3 が置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の低級アルキルである請求の範囲 1 または 2 記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

4. X^1 が置換もしくは非置換のアラルキルであり、 X^2 が水素原子である請求の範囲 1~3 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

5. 請求の範囲 1~4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する医薬。

6. 請求の範囲 1~4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する糖尿病の治療剤。

7. 請求の範囲 1~4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する糖尿病合併症の予防および/または治療剤。

8. 請求の範囲 1~4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する血糖降下剤。

9. 請求の範囲 1~4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有するインスリン分泌促進剤。

10. 糖尿病の治療剤の製造のための請求の範囲 1~4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

11. 糖尿病合併症の予防および/または治療剤の製造のための請求の範囲 1~4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

12. 血糖降下剤の製造のための請求の範囲 1~4 のいずれかに記載の縮合ピリミ

ジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

13. インスリン分泌促進剤の製造のための請求の範囲 1～4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

14. 請求の範囲 1～4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とする糖尿病の治療方法。

15. 請求の範囲 1～4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とする糖尿病合併症の予防および/または治療方法。

16. 請求の範囲 1～4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とする血糖値の降下方法。

17. 請求の範囲 1～4 のいずれかに記載の縮合ピリミジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とするインスリン分泌の促進方法。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/005890

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ C07D487/14, A61K31/519, A61P3/10, 9/10, 13/12, 25/00, 27/02

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ C07D487/14, A61K31/519, A61P3/10, 9/10, 13/12, 25/00, 27/02

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)
CASONLINE REGISTRY (STN)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

| Category* | Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages | Relevant to claim No. |
|-----------|---|-----------------------|
| X | WO 01/47931 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO CO., LTD., Japan), 05 July, 2001 (05.07.01), & EP 1251130 A1 & US 2003176698 A1 | 1-13 |
| X | WO 00/01388 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO CO., LTD., Japan), 13 January, 2000 (13.01.00), & EP 1092435 A1 & US 6489331 B1 | 1-13 |
| X Y | JP 3-204880 A (KYOWA HAKKO KOGYO CO., LTD., Japan), 06 September, 1991 (06.09.91), & EP 423805 B1 & US 5270316 A | 1-5 6-13 |

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.

☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
30 July, 2004 (30.07.04)

Date of mailing of the international search report
24 August, 2004 (24.08.04)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/005890

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

| Category* | Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages | Relevant to claim No. |
|-----------|--|-----------------------|
| A | WO 02/44182 A1 (Biogen, Inc., USA), 06 June, 2002 (06.06.02), & US 2002111333 A1 & EP 1347981 A1 | 1-13 |
| P,X | WO 04/11469 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO Co, Ltd., Japan), 05 February, 2004 (05.02.04) | 1-13 |
| P,X | WO 03/104804 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO Co, Ltd., Japan), 18 December, 2003 (18.12.03) | 1-13 |
| P,X | WO 03/97862 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO Co, Ltd., Japan), 27 November, 2003 (27.11.03) | 1-13 |
| P,X | WO 03/97064 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO Co, Ltd., Japan), 27 November, 2003 (27.11.03) | 1-13 |

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/005890

Box No. II Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☒ Claims Nos.: 14-17
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
Claims 14 to 17 pertain to methods for treatment of the human body by therapy and thus relate to a subject matter which this International Searching Authority is not required to search.
2. ☐ Claims Nos.:
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3. ☐ Claims Nos.:
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

Box No. III Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

1. ☐ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. ☐ As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. ☐ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

Remark on Protest

- ☐ The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
- ☐ No protest accompanied the payment of additional search fees.

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C07D487/14, A61K31/519, A61P3/10, 9/10, 13/12, 25/00, 27/02

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C07D487/14, A61K31/519, A61P3/10, 9/10, 13/12, 25/00, 27/02

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)
CASONLINE REGISTRY (STN)

C. 関連すると認められる文献

| 引用文献の カテゴリー* | 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 | 関連する 請求の範囲の番号 |
|-----------------|--|------------------|
| X | WO 01/47931 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO CO., LTD., Japan) 2001.07.05 & EP 1251130 A1 & US 2003176698 A1 | 1-13 |
| X | WO 00/01388 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO CO., LTD., Japan) 2000.01.13 & EP 1092435 A1 & US 6489331 B1 | 1-13 |
| X Y | JP 3-204880 A (協和発酵工業株式会社) 1991.09.06 & EP 423805 B1 & US 5270316 A | 1-5 6-13 |

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

- 「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの
「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの
「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

30.07.2004

国際調査報告の発送日

24.8.2004

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

渡辺 仁

4P

8213

電話番号 03-3581-1101 内線 3452

| C (続き) . 関連すると認められる文献 | | |
|-----------------------|---|------------------|
| 引用文献の カテゴリー* | 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 | 関連する 請求の範囲の番号 |
| A | WO 02/44182 A1 (Biogen, Inc., USA) 2002. 06. 06 & US 2002111333 A1 & EP 1347981 A1 | 1-13 |
| PX | WO 04/11469 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO Co., Ltd., Japan) 2004. 02. 05 | 1-13 |
| PX | WO 03/104804 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO Co., Ltd., Japan) 2003. 12. 18 | 1-13 |
| PX | WO 03/97862 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO Co., Ltd., Japan) 2003. 11. 27 | 1-13 |
| PX | WO 03/97064 A1 (KYOWA HAKKO KOGYO Co., Ltd., Japan) 2003. 11. 27 | 1-13 |

第Ⅱ欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見 (第1ページの2の続き)

法第8条第3項 (PCT 17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。

1. ☒ 請求の範囲 14-17 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。
つまり、
請求の範囲14-17は、治療による人の身体の処置方法であり、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象にかかるものである。
2. ☐ 請求の範囲 _____ は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. ☐ 請求の範囲 _____ は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に従って記載されていない。

第Ⅲ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見 (第1ページの3の続き)

次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるこの国際調査機関は認めた。

1. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求の範囲について作成した。
2. ☐ 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追加調査手数料の納付を求めなかった。
3. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったため、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったため、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。

追加調査手数料の異議の申立てに関する注意

- ☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。
☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。